

- | | | | |
|----|---|--|---|
| 1 | 物質が固体・液体・気体と状態を変えても、全体として変化しない物理量を何という？ | ☐ ① 体積 ☐ ② 粒子どうしの間隔 ☐ ③ 密度 ☐ ④ 質量 | ☐ ☐ |
| 2 | 物質が水に溶けていて、時間が経過しても沈殿せず均一である液体を何という？ | ☐ ① 乳濁液 ☐ ② 膠質溶液 ☐ ③ 懸濁液 ☐ ④ 水溶液 | ☐ ☐ |
| 3 | 蒸留を行う際、加熱によって発生した気体を冷やして液体に戻すために用いる管状のガラス器具を何という？ | ☐ ① 冷却管 ☐ ② 沸騰石 ☐ ③ ピーカー ☐ ④ 蒸留フラスコ | ☐ ☐ |
| 4 | すべての物質を構成する、それ以上分けることができない非常に小さな単位を何というか？ | ☐ ① 分子 ☐ ② イオン ☐ ③ 電子 ☐ ④ 原子 | ☐ ☐ |
| 5 | 水溶液において、他の物質を溶かし込んでいる液体そのものを何という？ | ☐ ① 溶液 ☐ ② 溶質 ☐ ③ 溶媒物 ☐ ④ 溶媒 | ☐ ☐ |
| 6 | 一定の温度において、それ以上溶質を溶かすことができなくなった状態を何という？ | ☐ ① 不飽和 ☐ ② 溶解 ☐ ③ 過飽和 ☐ ④ 飽和 | ☐ ☐ |
| 7 | 二酸化炭素を通すと白くにごる性質を持つ、水酸化カルシウムの水溶液を何という？ | ☐ ① フェノールフタレイン溶液 ☐ ② リトマス紙 ☐ ③ 石灰水 ☐ ④ 塩化コバルト紙 | ☐ ☐ |
| 8 | ある一定の温度で、水100gに溶ける溶質の限界の量を表す数値を何という？ | ☐ ① 沸点 ☐ ② 密度 ☐ ③ 溶解度 ☐ ④ 濃度 | ☐ ☐ |
| 9 | 固体に熱エネルギーを加え続けると、粒子が激しく動き出し、最終的に液体へと状態が変化することを何という？ | ☐ ① 凝固 ☐ ② 融解 ☐ ③ 昇華 ☐ ④ 気化 | ☐ ☐ |
| 10 | 物質の三態のうち、形や体積が一定で決まった形をしている状態を何という？ | ☐ ① 液体 ☐ ② 気体 ☐ ③ プラズマ ☐ ④ 固体 | ☐ ☐ |
| 11 | 液体を容器に入れたとき、液面の境界線が表面張力によってわずかに湾曲する現象を何という？ | ☐ ① 底面 ☐ ② 気泡 ☐ ③ 液面 ☐ ④ メニスカス | ☐ ☐ |
| 12 | 密度が空気より小さく、かつ水に極めて溶けやすい気体を捕集するために用いる方法を何という？ | ☐ ① 排気置換法 ☐ ② 水上置換法 ☐ ③ 下方置換法 ☐ ④ 上方置換法 | ☐ ☐ |
| 13 | 原子が結びついてできている、物質の性質を示す最小の単位を何というか？ | ☐ ① 中性子 ☐ ② イオン ☐ ③ 原子 ☐ ④ 分子 | ☐ ☐ |
| 14 | 物質から不純物を取り除き、より純粋な状態に高める操作を何という？ | ☐ ① 精製 ☐ ② 濃縮 ☐ ③ 蒸発 ☐ ④ 抽出 | ☐ ☐ |
| 15 | 酸素と同様に水に溶けにくく、火を近づけると反応する特徴を持つため、水上置換法で捕集される気体は何か？ | ☐ ① ヘリウム ☐ ② 窒素 ☐ ③ 水素 ☐ ④ 酸素 | ☐ ☐ |
| 16 | 液体混合物を加熱して、それぞれの成分が気体になる温度差を利用して目的の成分を分離・回収する操作を何という？ | ☐ ① ろ過 ☐ ② 抽出 ☐ ③ 再結晶 ☐ ④ 蒸留 | ☐ ☐ |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

③ 印を付ける

言えたら□にチェック

問	解説	▼ここで折る	答え	言えた
1	したがって、物質全体としての重さである <u>質量</u> は常に一定に保たれます。		4 <u>質量</u>	☐
2	<u>水溶液</u> は溶質が溶媒である水に均一に分散した液体です。		4 <u>水溶液</u>	☐
3	<u>冷却管</u> は、内側の管を通る気体を、外側の筒を流れる水で冷やす構造をしています。		1 <u>冷却管</u>	☐
4	<u>原子</u> は中心にある <u>原子</u> 核と、その周りを回る電子で構成されています。		4 <u>原子</u>	☐
5	溶質を溶かし込んでいる液体を指します。		4 <u>溶媒</u>	☐
6	これ以上溶かすことができない状態を <u>飽和</u> と呼びます。		4 <u>飽和</u>	☐
7	<u>石灰水</u> は水酸化カルシウムの飽和水溶液です。		3 <u>石灰水</u>	☐
8	<u>溶解度</u> は、通常100gの溶媒に溶かすことができる溶質の最大量（グラム単位）で表されます。		3 <u>溶解度</u>	☐
9	固体の状態で規則正しく並んでいた粒子が、熱によってエネルギーを得ると激しく振動し始めます。		2 <u>融解</u>	☐
10	分子や原子が互いに強く引き合い、位置をほとんど変えずに規則正しく並んでいる状態です。		4 <u>固体</u>	☐
11	<u>メニスカス</u> とは、容器の壁面と液体との間の表面張力によって生じる液面の湾曲のことです。		4 <u>メニスカス</u>	☐
12	<u>上方置換法</u> は、容器を逆さまにして、気体を下から入れ込み、容器内の空気を上に追い出すことで気体を集める方法です。		4 <u>上方置換法</u>	☐
13	原子が化学結合によって結びついたものを <u>分子</u> と呼びます。		4 <u>分子</u>	☐
14	<u>精製</u> は、物質の性質の差を利用して不純物を取り除くプロセスです。		1 <u>精製</u>	☐
15	<u>水素</u> や酸素はこの方法で集めることで、空気と混ざらず高い純度で回収できます。		3 <u>水素</u>	☐
16	<u>蒸留</u> は、この沸点の差を利用する分離方法です。		4 <u>蒸留</u>	☐

言えなかった用語ノート